(19) Japanese Patent Office (JP)

(12) Publication of Patent Application (A)

(11) Publication No.: 50—44281(43) Date of publication: 21.04.75(22) Date of filing: 23.08.73

1. Title of the invention METHOD FOR COPOLYMERIZATION OF OLEFIN WITH NONCONJUGATED DIENE

2. Claim

A method for copolymerization of ethylene or α -olefin with nonconjugated diolefins under existence of a catalyst obtainable from (a) a transition metal catalytic composition comprising a compound that contains titanium or vanadium supported by a solid compound containing magnesium and insoluble in a polymerization solvent, and (b) an organometallic compound catalytic composition selected from the group consisting of organometallic compounds of metals of groups 1-3 in the periodic table.



面

19 日本国特許庁

公開特許公報

昭和42年2月25日

特許庁長官

1. 発明の名称

オレフィンと非共役ジェンとの共重合法

ρŦτ 広島県大竹市玖波五丁目1番15号

アジ 氏名 産

サブロウ

(外1名)

X X

3. 特許出願人

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

三井石油化学工業株式会格 許 48 8 33

4. 代 理 人 T 107

東京都港区赤坂一丁目9番15号

日本自転車会館

(6078)弁理士 小田島平吉 (外1名) 電話 東京 585-2256 `---.

①特開昭 50-44281

(43)公開日 昭 50. (1975) 4. 21

②特願昭 48-93823

②出願日 昭48 (1973) 8 23

未請求 審査請求

(全5頁)

庁内整理番号 6779 45 7188 45 7215 45 6779 45

52日本分類

26BXC11 26(3)(3

26B1C2

26B)A272.11

(51) Int. C12.

C08F210/02 CO8F210/04

COSF 4/62 COSF 4/021

(CO8F210/02

COSF236/20) (CO8F2/0/02

208F232/06)

1. 発明の名称

オレフインと非共役ジエンとの共魟合法

2. 特許請求の範囲

マグネシウムを含み重合を媒に不容の固体化 _ 台物に担持されたチタンまたはパナジウムを含 む化台物からなる遷移金属触媒成分(4)と周期律 表第1族ないし第3族の金属の有機金属化合物 から選ばれる有機金属化台物触媒成分(6)とから 得られる触媒の存在下に、エチレンまたはの一 オレフインと非共役ジオレフイン類との共富台 方法。

3. 発明の詳細を説明

本発明は、いわゆるチーグラー住によるオレ フィンと非共役ジェンとの共富台方法に関する。 ポリオレフイン、特にポリエチレンの用途は その改貫法の発達により多敗にわたつており、

通常の成形用途に加え、ジエン類、特にブタジ エンを共竄台させることにより二直結台を分子 中に含むものは加硫用にまでその用途は次第に 拡大されつつある。

本発明の目的は、加硫可能なポリオレフイン を製造するに際し、従来の方法に比べ格段にす。 ぐれた性能を発揮する重合触媒による、非共役 ジェン類との共重台方法を提供するものである。

本発明はマグネシウムを含み、調合溶媒に不 帝の閩体化合物に担持されたチタンまたはパナ ジウムを含む化台物からたる遷移金銭触媒成分 (a)と周期律表第1族ないし第3族金属の有機金 **嶌化台物触媒成分向との組合せにより得られる** 触媒の存在下にエチレンまたはローオレフインと 非共役ジオレフイン類とを共宜台させる方法に関 する。

本触媒を使用したオレフィンと非共役ジェシ 類との共息合においては、次の長所を挙げると とができる。

(1) チタン触媒成分当りのポリマー収量が信め

て高いため、生成共重合体から触媒残留物を 除去する必要が全くない、

Q) 非共役ジェンの共重合においてオレフィン単独重合と比較して恵台活性の低下が殆んどみとめられない(これはブタジェンの様な共役ジェンとの共重台の場合、これら特定の触媒を使用しても重合活性が約10分の1に低下することと較べると覧くべきことである)、

(5)

60

(3)

ďδ

(3) 共動台体中に存在する二重結合の数が従来 の触線により得られる共宜台体に比較して多 い。

触媒(a)成分としては、マグネシウム化合物、 好ましくは、ハロゲン化マグネシウム、酸化マ グネシウムまたは水酸化マグネシウム化化学的 にチタンまたはパナジウムを結合させたもので ある。

上記題移金属成分を担持するマグネシウム化 台物の中で特に有効なものとしては、次の2種 類を例示できるが本発明はこれに限定されるも のではない。 特別 昭50-4428120 の チタンまたはパナジャム化合物を担持する に当り、使用する水酸化マグネシャムにおい て、その平均粒径が1 μ以上 70 μ以下で且つ その比表面積が20ないし100 m², gであるも

(ロ) 無水マグネシウェハロゲン化物のアルコールチ側処理物に周期型影第1度ないし第3度金属の有機金属化台物を、前若のアルコール性水酸基に対し 0.5 ないし1.0 モル倍 の有機基に相当する量で反応させることによつて待られるマグネジウム化合物。

設マグネシウム化台物の予備処理に用いられるアルコールとしては、脂肪族および芳香放アルコールを挙げることができるが、好ましいものは低級胎助族アルコールであつて例えば、メタノール、エタノール、プタノー人などである。

上記のアルコールによるマグネシウム化合物 の予備処理の方法としては、両者を接触させ得 るあらゆる方法が使用できるが、適常はヘキサ ンなどの不估性炭化水質中に市販の無水マグネ

シウム化合物を膨減しておき、これにアルコールを加えて批拌する。処理は室温ないし60°C 以下で行なえば一般には十分である。アルコールの便用量は無水マグネシウム化合物1モルにつき通常、1ないしさモル、好ましくは4ないしるモルに過ぶ。

アルコールで予備処理されたマブネシウム 化台物に添加される周期标表第1級ないし第3 無金属の有機金銭化台物の例としては、一般式 RM(ととてP. はフルキル基、シクロアルキル 基、アリール病をたはこれらの結合からなる基、 Mはし1、Na、Xを設わす)で表わされる第 1 飲金銭の有極金銭化合物、一般式MA&R。 (といてR および以は前記したと同じ)で安わ される第1 飲金銭とA&との錯アルキル化物、

(ことでRおよび以は前記したと同じ)で安わされる第1 灰金肉と Al との錯 アルキル化物、一般式 R i k k (ことで k i k y a 、 i n 、 C a を 表わし、 R は n 記と同じ、 R i k t アルキル基、 シュファルキル基、 アリール 話または これらの結合からなる基である)で表わされる第2金属の 有 m 金属 化合物、一般式 R i Al X 、 R i Al X 、

RR' Al(OR')、 NAl(OR')(OR")、
RAl(OR')て、(とこでR、H、F" 位 アルキ
ル基、シクロナルキル基、

フリール基またはこれらの結合からなる基を示し、Xはハロゲンを表わす)などで表わされる 有機アルミニウェ化合物を用いることができる。 触媒(4)成分酶製の製の有機金科化合物の使用な は本発明の目的を運成するに当り極めて重要で あり、その使用質はマグネシウム化合物に添加 されたアルコールの水酸基1モルに対し、有機 金属化合物の有機基が 0.5 ないし1.0モルに 和当する量に選ぶ。

3

@

Ó

63

本発明において前記マグネシウム担体粒子表面に結合させるチタンもしくはパナジウムのハロゲン化合物としては、例えば四塩化チタン、四臭化チタン、四塩化パナジウム、オキシ三塩化パナジウムおよびジ(ロープトキシ)二塩化チタン、トリ(1・プロボキシ)塩化チタン、エトキシ三塩化チタンのようなアルコキシ塩化チタンを例示するととができる。

チタンあるいはパナジウムのハロゲン化合物 を上記(引または(中で関製されたマグネシウム化 合物からなる固体粒子の表面に化学的に固定す 特別 昭50-44281(3) るには好ましくは数マグネシウム化合物をチタンまたはパナジウム化合物液中またはそれらの不活性 審剤 密液 中に浸漉し、特に制限はないが一般に60ないし200°Cで30分ないし5時間程度の加熱下に粒子表面に結合せしめる。もちろん処理は→酸素および水分の実質的不存在下、通常は不活性ガス雰囲気中で行なわれる。

ンまたはパナジウム化合物の付着は好ましくない が、本発明方法の目的を阻害しない附随的微量の 存在は新客できる。

触媒(b)成分としてはトリアルキルアルミニウム、ジアルキル亜鉛、アルキルリチウム類が好ましい。具体的にはトリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリプチルアルミニウムの様な、トリアルキルアルミニウムハイドライド、ジプチルアルミニウムハイドライド、ジアチル亜鉛などを挙げることができる。

本発明の触媒以外の類似触媒界、例えば本発明のトリアルキルアルミニウムの代りに、ジアルキルアルミニウムハライドの様なハロゲン原子を有する有機アルミニウム化合物を用いる場合、さらには、チタン化合物として担体に担持されていない被状の四塩化チタンや四塩化チタンと有機金属または金属アルミニウムとの反応生成物である固体の低原子価チタン化合物を使

用する場合には、共竄合体の収養が低い。

本発明の触線により、 庭合活性の低下を伴え うことなく、エチレンその他 a - オレフインと 比較的効率よく共重合するジェン類は各種非共 役ジェン、例えばメチレンノルボルネン、エチ リデンノルボルネン、シシクロペンタジェン等 のアルキリデンノルボルネン、1.6-オクタジ エン、1.4-ヘキサシェン等の5 個以上の炭素原 子を含む非共役アルカジェンに限られ、アタジ エン、イソブレン、1,2-ヘキサジェンの様な 共役ジェンは、たとえ共取合しても国合活性の 低下を伴うので適当てない。

本発明によるエチレンその他の・オレフィンと非共役ジェンとの共振合反応は、通常のチーグラー型国合と同様に行なわれ得る。すなわち通常、適当な不活性が刺中に触ばを加え、その中にエチレンおよび非共役ジェンを供給するととにより行なわれる。不活性が刺としてはヘキサン、ヘブタン、灯油などの飽和脂類放炭化水料、シクロヘキサンなどの飽和脂類放炭化水料。

が使用される。触媒の使用量は担体に担持されているチタンまたはパナジウム化合物のチタンまたはパナジウム化合物のチタンまたはパナジウム原子1mol あたりトリアルキルアルミニウムにおいてはその1ないし20mol の範囲が適当である。またトリアルキルアルミニウムの接入量は不活性溶媒1l あたり0.1ないし10mmolの範囲にあることが好ましい。 重合温度は0ないし200°C、特に60ないし160°Cに選ぶのが適当である。重合圧力は適常、常圧ないし10.0気圧の範囲の適当な値に選ぶことができる。

本発明方法によれば生成共重合体中の非共役 ジェンの含有率を変化させることが可能である が、成形容易で、かつ硬黄加硫可能な樹脂とす るためには、ヨウ気価2 ないし30になる様に 非共役ジェンの共重合率を調整することが好ま しい。かかる共重合体を得るためには、宣合器 に接入する単量体をエチレン重量当り非共役ジェン類 を好ましくは4 ないし50wt5の割合で供給する。ま た物一な品質の共資合体を得るためには原料の 特別 昭50-44281(4) エチレンと非共役ジェン類は一足の比率で同時 に重合器内に供給するのが対ましい。

触線の存在する溶解中にエチレンおよび非共 役 ジェン類を供給し、製合体が生成した後は、 製合体は製合溶解より分離されるが、生成重合 体は含有灰分が非常に少ないので、特に後処理 することなくそのまま実用に供せられる。

実施例1ならびに比較例1かよび2

市 版の水 版化 マグネシウムを粉砕し、篩分けした平均粒径 10 μ、比表面積 50 m² / 8 の水酸化マグネシウム菌体粒子を真空乾燥器中80 Cで1時間乾燥したもの100g K(対し、四塩化チタン1 ℓを加え、提拌しながら140 CK(加熱した。90 分間この状態 K(保つた破、提拌を止め、120 CK(保ちながら固体粒子を沈降させる。上産液を積減で除き、精製ヘキサンで洗浄紙に塩無が検出されなくなるまで固体粒子を充分洗浄する。得られた関係粒子 K(化学的 K(固定されたチタン、塩業を分析したところ、それぞれ

21mg/g (担体)、105mg/g (担体) であ つた。

(監合)

43

6

中間接入器付き2 ℓ オートクレーブに将線として1 ℓ の物灯油を入れ、オートクレーブ内を充分窒素で包挟した欲、中間接入器にエチリデンノルボルネン10g、オートクレーブ中の灯油中にトリエチルアルミニウム5 mm ∘ ℓ むよび上の様にして調製したチタン成分担持固体粒子触線成分200mgを加え900に円温した。

次に水散3.5 切/m²とエチレン3.5 切/m²とを装入し、全圧が7切/m²になるようにエチレンを連続的に加えながら、一万では、中間接入器中のエチリデンノルボルネンを2時間にわたつて全量が接入されるように連続的に商下しつ割合を行なつた。割合後者譲を分離し、直ちにそのまま乾燥を行なつたところ、見掛點及0.3608/m³の白色ボリエチレン310gを存た。このボリエチレンのヨウ集価を測定すると5.0で約7.3gのエチリデンノルボルネンが

共重合していることが判つた。

比較例 1

比較のため、固体粒子を用いずに四塩化チタンとトリエチルアルミニウムとを触喋として使用し、チタンおよびアルミニウムの触媒健度を実施例1に等しくし、あとは実施例1同様に操作してエチレンとエチリデンノルボルネンとの共重合を試みた結果、重合体収量はわずか25gであり、そのヨウ素価は3.0という低い値であった。

比 較 例 2

比較のため、実施例と同一の実験条件でエチ リデンノルボルネンの代りにブタジェン 10g をエチレンガスと共に連続的に供給し、迫合を 試みたところ、近合体収率は50gにすぎなかつ た。

実 施 例 2

実施例1と同一条件でエチリデンノルボルネンの代りに、1,6-オクタジェン50sを連続的に適下しながら2時間にわたつてエャレンと と 1,6-オクタジェンとの共重合を行なつた。 密 解を分離し、触媒を特にメタノールなどで不活性化することなく、 直ちに生成共重合体の範疇を行なつたところ、見掛配度0.291g/amの白色ボリエチレン320gを得た。この共重合体のヨウ紫価は制定によると15であり、約20gの1,6-オクタジェンが共配合していることが判る。

実 施 例 3

市販の無水塩化マグネシウム 1 m o l を 4 l の 灯油中に歴稿し、室温でこれに 6 m o l のエタノ ールを加えて1 時間かきませた。次に、ジェチ ルアルミニウムクロリド2・9 m o l を室温で稿下 し、1 時間かきませた。四塩化チタン 5 3 B c c を加えて後、呆を 6 0 C に昇温して 3 時間かき

比較例 3

実施例2と同様で、ジシクロペンタジェンの 代りにイソプレン50gを使つて同様の知合を 行左つたところ、加合体収率は、わずか14g しかなく、そのヨウ製価は5.0というほい値で あつた。

> 等許出願人 三井石油化学工業株式会社 代 埋 人 小田 島 平 吉 外 1 名

特開 照50--442 81(5) まぜながら反応を行ない、反応終了後、傾偏によつて上産部を充分に新鮮な灯油で洗浄した。 反応生成物の懸満液中のチタン含有量を比色分析法により、塩業含有量を光濁分析法により定量した処、固体部分1 g 当り、 30 m g のチタン および 5 4 0 m g の塩製が含有されていた。

〔魚合〕

ジックロペンタジェン50gを収容した中間設入語付き実効容穫2ℓのオートクレーブに1ℓの灯油、0.3mmcℓのトリエチルアルミニウムかよび前頭で胸製したチタン触媒成分をチタン原子に挟錐して0.0025mmoℓを加え、米元130℃に昇温した。水菜を3㎏// ロ2圧入した次、全圧を7㎏/ロペンタジェンを組合中1時間当り25gの選皮で満下しつつ2時間にわたつて国合を行ない共宜合体120gを得た。そのョウ業価が2gであることから約17gのジンクロペンタジェンが共進合していることが知つた。

5. 添付智類目錄

(1) 射 紛 奮

1 通

ν/ 9× π 1λ

1 通

(3) **55 35 30 3**

/ 11 前 12

- 6. 前記以外の発明者および代理人

 - (2) 代 堰 人 〒107 東京都港区赤坂一丁目9番15号 日本自転車会館 (6314) 弁地士 旋浦秀夫 電話 東京585-2256